10/516,970

⑱ 日本国特許庁(JP)

⑩特許出顧公開

## ® 公開特許公報(A)

昭60-184076

Mint Cl.4

識別記号

庁内整理番号

母公開 昭和60年(1985)9月19日

C 07 D 403/14 251/18 //(C 07 D 403/14

403/14 233:00 251:00) 7431-4C 6664-4C

審査請求 未請求 発明の数 4 (全5頁)

❷発明の名称

新規イミダゾリウム化合物、該化合物の合成方法および酸化合物から2-ビニルー4、6-ジアミノーS-トリアジンを合成する方法

②特 顧 昭59-39458

❷出 頤 昭59(1984)2月29日

砂発 明者

夏 雄

香川県仲多度郡多度津町若葉町5丁目27番地

砂発明 者

增 田

武

丸亀市北平山町2丁目8番15号

印出 願 人 四国化成工業株式会社

丸亀市港町147番地の1

#### 明 細 書

#### 1. 発明の名称

新規イミダゾリウム化合物、酸化合物の合成方法および酸化合物から2-ビニル -4,6-ジアミノーs-トリアジンを合成する方法

#### 2. 特許請求の範囲

#### (1) 構造式

で示される $1.3-ジー (\beta - (4.6-ジアミノ -8-$ トリアジニルー(4) - エチル) - 2-メチルイミダゾリウムクロライド。

## (2) 構造式

で示される2-(β- (2-メチルイミダゾリルー(1)) -エチル) -4.6-ジアミノ -a-トリアジンと塩化ペンジルを反応させることを特徴とする特許請求の範囲第1項記載の化合物の合成方法。

#### (8) 構造式

で示される2- (B- (2-メチルイミダゾリルー(I)) -エチル) -4,6-ジアミノ -s-トリアジンと塩化アリルを曖昧中で反応させることを特徴とする特許時求の範囲第1項記載の化合物の合成方法。

(4) 特許請求の範囲第1項記載の化合物をアルカリと反応させることを特徴とする2・ビニル -4, 6・ジアミノ -s・トリアジンを合成する方法。

#### 3. 発明の辞細な説明

本発明は新規イミダゾリウム化合物、該化合物 の合成方法および該化合物から2-ビニル -4.6-ジ アミノ -a-トリアジンを合成する方法に関するも のである。

本発明の方法によってえられる新規イミダゾリウム化合物 (以下Q塩と略称する) は2-ビニルー4.6-ジアミノ -s-トリアジン (以下このものをV. T.と略称する) 合成の際の前駆物質として有用である。

V.T.の構造式は次示の通りである。

本発明の内容の詳しい説明に入る前に、まずV. T.の有用性とその合成法及びその性質について言及しておく必要があると考える。

V.T.はコモノマーとして有用であり、高分子側鎖にジアミノーs-トリアジンを導入すると該高分子の軟化点及びガラス転移点は未導入高分子よりも大幅に上昇しまた比重も増大し、溶解性も顕著に変化することが知られている。(例えば湘尾、加倉井:高分子論文集、32,308(1975); T.Seo.

K.Abe, H.Boama, T.Kakurai:Polym. Prepn., 20. 661(1979)

V.T.の合成については、既に以下に述べる幾らかの方法が知られている。即ち、ビグアニドとアクリル酸クロライドを反応させる方法 (C.G.Overberger等: J.A.C S.,80,988(1958))、ジシアンジアミドと Bージメチルアミノープロピオニトリルを反応させる方法 (Boechst社: Pr.1.563,255(1967))、1,2-ジ (4,6-ジアミノ・s-トリアジニルー(27)ーシクロブタンを滅圧下で 320でに加熱する方法 (旭化成: 特公昭46-35068)、2-Bーメトキシエチル・4.6-ジアミノ・s-トリアジンを窒素気減中で 350でに加熱する方法 (Suddeutsche Malkstickstoff Werke A.G.: Ger. Offen. 2,135,881(1973))等である。

次にV.T.の性質について述べる。

a.p. 239~ 241℃ (N)。熱水に可熔。熱メタノール、熱エタノール、熱アセトンに難溶。殆んど中性。熱水に溶かしアゾビスインブチロニトリルを加えると熱水に不溶性の重合体を与える。 1LC

(アルミナ及びシリカ、EtOH) : Rf=0.0

ン パー: : 3340、3170、1680 (第4吸収)、16 55 (第2吸収)、1550 (第1吸収)、1460 (第5吸収)、1425 (第3吸収) 1370、1265、1130、 985、 960、83 5 (第6吸収)

MMR(d.-DMSO): 86.76 (多重線、4月);6.35 ~6.45 (3重線、2月);5.59 ~5.72 (4重線、1月)

元素分析値: CX 44.28 、HX 5.07 、HX 50.02 前記のV.T.合成の各方法は、出発原料が高価で あったり、反応操作が複雑であったり、また收率 が低いなどの理由で、いづれも工業的規模の実施 に適さない。

本発明者等は上記問題解決のため級意研究の結果、2- (β- {2'-メチルイミダゾリルー(11) ーエチル) -4,6-ジアミノ -s-トリアジン (以下 2HAと略称する)と塩化ベンジルあるいは塩化アリルを反応させることにより、該新規イミダゾリウム化合物 (Q塩) が高牧率でえられること、並びに

馥Q塩をアルカリと反応させることによりV.T.が 同じく高收率でえられることを見出した。

これらのことを反応式によって説明すれば次の、 通りである。

上記反応式中の出発物質 2MAはアクリロニトリル、2-メチルイミダゾールおよびジシアンジアミドの3者から特公昭47-36391号公報配収の方法によって好收率でえられる化合物である。

2MAからQ塩が生成する反応の牧率は良好であ

り、且つな塩からV.1.が生成する反応の牧率も良好で、しかも各反応の操作は簡単であるので、本発明の方法は工業的規模の実施に適すると云うことが出来る。

次に本反応の実施の服様について述べる。

2MA、塩化ベンジル、重合防止剤として適当量の硫化ソーダ(Mars・9aq)および適当量の溶剤アルコールの4番よりなる原系を約2時間慢拌下で加熱温液したのち、かくしてえられた生成系を冷却し粗目的物(Q塩)を雄取する。

2MAと塩化ベンジルのモル比は 1:1乃至1: 2.0 であるが、モル比 1:1.5が最も好ましい。溶剤アルコールの量は 2MAに対し同重量以上が好ましい。アルコールとしてはメタノール、エタノールおよびイソプロパノール等が適当である。

硫化ソーダ以外の各種の市販量合防止剤 (例えばハイドロキノン等) も使用出来るが、硫化ソーダの使用が中でも最も経済的である。

担目的物の精製は常法に従って再結晶法で行な われる。再結溶剤として、水またはアルコールが 使用される。

次に本反応の他の実施艦様について述べる。

2nA、塩化アリル、重合防止剤として適当量の 硫化ソーダ(NaxS・9aq)および適当量の醋酸の 4 者よりなる原系を競拌下、75~93℃で約4時間 加熱したのち、かくしてえられた生成系を冷却し 粗目的物(Q塩)を雑取する。

2MAと塩化アリルのモル比は 1:1乃至 1:2.0で あるが、モル比 1:1.5が最も好ましい。降散の量 は 2MAに対し同重量以上が好ましい。

かくしてえられる目的物の構造式と性質は次示 の通りである。

中性の無色結晶。m.p. 233~ 234℃(W) DMSOまた

は硫酸に易溶。水に可溶。メタノールまたはエタ ノールに難溶。

レ \*\*\* : 3350 (第3吸収)、3140 (第3吸収) 1650 (第1吸収)、1525 (第2吸収)

1450 (第3吸収)、1420 (第2吸収) 1400 (第4吸収)、1330 (第5吸収) 1230 (第9吸収)、1205 (第9吸収)

1165 (第7吸収)、 808 (第5吸収) 780 (第8吸収)

64,8,3月(メチル基)

NMR(d,-DMS0) : 8 7.73.5.28 (イミダゾール
の 4、5 位プロトン); 6.74.
br.s.88(-NH<sub>E</sub>);4.40,m.48
(イミダゾールに隣接するメチ
レン);2.88,m.48 (トリアジンに隣接するメチレン); 2.

82 (2-メチルイミダゾール) 36 (HC &)

元素分析

C% 42.29 (42.80) 、 R% 5.86 (5.39)、 N% 41.97 (42.78) 、 C 4% 8.90 (9.03) 但しカッコ内は理論値である。

Q塩からV.T.を合成する反応は非常に容易である。Q塩の塩素イオンを中和にするに足る量以上のアルカリと水溶剤中で少時加熱すれば難溶性のV.T.が溶液から折出するので、それを濾取、つい

で再結晶すれば精製目的物がえられる。アルカリ として、水酸化アルカリ、炭酸アルカリ、重炭酸 アルカリ等が最も通している。

次に、本発明の実施の態様を実施例により説明する。

実施例 1.

2MA 0.1モル (21.9g) 、塩化ベンジル 0.2モル (25.32g) 、硫化ソーダ (NagS・9aq) 0.0 02モル (0.48g) 及びエタノール24gの 4 者からなる原系を約 2 時間機神下で加熱還流したのち、かくしてえられた生成系を冷却し担目的物 (Q塩)を 0.048モル(18.84g、対 2MA收率96モル1)減取した。

このもののm.p.は 222~ 225でである.

換組目的物をメタノール再結したのち、さらに 水でもう一回再結し間定試料 0.041モル (16.1g、 対 2MA牧率82モル制をえた。

他方、祖目的物雑取の際の濾液に炭酸カリ水溶 液を全体のpllが12になる迄加え、析出結晶を護取 したのちメタノール再結に付し、m.p. 209~ 210 ての結晶を0.04モル(11.98g、対 2MA 牧率80モル 2)えた。 接結晶の赤外スペクトルは棚品の1.3-ジベンジル -2-メチルイミダブリウムクロライドと 一致した。

#### 实施例 2.

2MA 0.1モル (21.9g)、確化ソーダ (NagS・9aq) 0.01モル (2.4g) および醋酸 30mgの3 者からなる系を競拌下 100でに加熱して完溶させ、ついで塩化アリル 0.2モル (15.3g) を該系中に30分間かけて満下し、そのあと更に4時間75~93 での内温を維持した。かくしてえられた生成系を冷却し、析出した粗目的物(Q塩)を0.037モル(14.5g、対 2MA牧車74モルX)えた。このもののa.p.は213~218でである。上記組目的物を熱水にとかし、少量の不溶物を熱時調別し、調査を対し、少量の経験を常圧期別には料0.03モル(12.3g、対 2MA牧車62モルX)を支た。他方、反応塩化アリル3gとアリルアルコール関数エステル13gをえた。更に薫智残渣を炭酸カリウムで塩

性となし滅圧蒸留 (20mmHg) で2-メチルイミダゾ ール約2gを回収した。

#### 実施例 3.

Q塩 0.1モル(39.25g)、水100mg および炭酸カリウム 0.2モル (27.6g) の3者からなる原系を少時加熱運流してえられた生成系を冷却し、折出結晶を建取、ついで酸結晶を熱メタノール洗涤したのち、酸結晶を1回水で再結し、V.T. 0.084モル(11.51g、対Q塩牧率8(%)をえた。

先の熱メタノール洗滌板を乾面し、残留物を水で再結し、 2MA 0.078モル (17.1g、対 Q塩牧率78モル2)をえた。

特許出願人



## PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

60-184076

(43) Date of publication of application: 19.09.1985

(51)Int.CI.

C07D403/14 C07D251/18 //(C07D403/14 C07D233:00

(21)Application number : **59-039458** 

(71)Applicant: SHIKOKU CHEM CORP

(22) Date of filing:

29.02.1984

(72)Inventor: SAWA NATSUO

MASUDA TAKESHI

## (54) NOVEL IMIDAZOLIUM COMPOUND, ITS SYNTHESIS, AND SYNTHESIS OF 2-VINYL-4,6-DIAMINO-S-TRIAZINE THEREFROM

(57)Abstract:

NEW MATERIAL:1,3-Di{β-[4',6'-diamino-S-triazinyl-(2')]ethyl}-2-methylimidazolium chloride shown by the formula I.

USE: Useful as a precursor for synthesizing 2-vinyl-4,6diamino-S-triazine useful as a comonomer. When this 2vinyl-4,6-diamino-S-triazine is introduced to a side chain of high polymer, the high polymer has extremely raised softening point, glass transition point, and high specific gravity, and solubility is also extremely changed.

PREPARATION: 2-{ β-[ 2'-Methylimidazolyl-(1') ]-ethyl }-4,6-diamino-S-triazine is reacted with benzyl chloride or allyl chloride, to give a compound shown by the formula ١.

## **LEGAL STATUS**

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

L8 ANSWER 14 OF 22 CAPLUS COPYRIGHT 2005 ACS on STN

ACCESSION NUMBER: 1986:225762 CAPLUS

DOCUMENT NUMBER: 104:225762

TITLE:  $1,3-Bis[\beta-(4,6-diamino-s-triazin-2-yl)ethyl]-2-$ 

methlimidazolium chloride and 2-vinyl-4,6-diamino-s-

II

triazine

INVENTOR(S): Sawa, Natsuo; Masuda, Takeshi
PATENT ASSIGNEE(S): Shikoku Chemicals Corp., Japan
SOURCE: Jpn. Kokai Tokkyo Koho, 5 pp.

CODEN: JKXXAF

DOCUMENT TYPE:

GI

Patent Japanese

LANGUAGE: J FAMILY ACC. NUM. COUNT: 1

PATENT INFORMATION:

PATENT NO.	KIND	DATE	AP	PLICATION NO.	DATE
JP 60184076	A2	19850919	JP	2.1984-39458	19840229
JP 04069156	B4	19921105			
PRIORITY APPLN. INFO.:			JP	1984-39458	19840229
OTHER SOURCE(S):	CASREA	CT 104:22576	2		

Ι

$$H_2N$$
 $N$ 
 $CH_2CH_2-N$ 
 $Me$ 

$$H_2N$$
 $N$ 
 $CH = CH_2$ 
 $H_2N$ 
 $III$ 

AB Refluxing the imidazole derivative I with PhCH2Cl in EtOH containing Na2S.9H2O for

.apprx.2 h gave the imidazolium chloride II, which was refluxed with K2CO3 in H2O to give the triazine III, useful as a monomer for copolymn. II was also prepared by treating I with CH2:CHCH2Cl in AcOH.

IT 102570-31-0P

RL: RCT (Reactant); SPN (Synthetic preparation); PREP (Preparation); RACT (Reactant or reagent)

(preparation and decomposition of, vinyldiaminotriazine from)

RN 102570-31-0 CAPLUS

CN

1H-Imidazolium, 1,3-bis[2-(4,6-diamino-1,3,5-triazin-2-yl)ethyl]-2-methyl, chloride (9CI) (CA INDEX NAME)

ONE OR MORE TAUTOMERIC DOUBLE BONDS NOT DISPLAYED IN THE STRUCTURE

# This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

## **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

□ BLACK BORDERS
□ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
□ FADED TEXT OR DRAWING
□ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
□ SKEWED/SLANTED IMAGES
□ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
□ GRAY SCALE DOCUMENTS
□ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
☒ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

# IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.